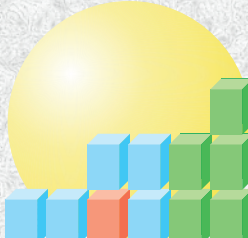


FIZIKALNE KONSTANTE

Apsolutna nula -273.15 °C
 Avogadrova konstanta $6.022\ 140\ 857 \cdot 10^{23}\ \text{mol}^{-1}$
 Baza prirodnog logaritma 2.718 281 828...
 Elektronvolt $1.602\ 176\ 6208 \cdot 10^{-19}\ \text{J}$
 Faradayeva konstanta $96\ 485.332\ 89\ \text{C mol}^{-1}$
 Gravitacijska konstanta $6.674\ 08 \cdot 10^{-11}\ \text{Nm}^2\ \text{kg}^{-2}$
 Molni volumen idealnog plina .. $0.022\ 710\ 947\ \text{m}^3\ \text{mol}^{-1}$
 Naboj elektrona $1.602\ 176\ 6208 \cdot 10^{-19}\ \text{C}$
 Normalni tlak 101 325 Pa
 Opća plinska konstanta $8.314\ 4598\ \text{J mol}^{-1}\ \text{K}^{-1}$
 Pi 3.141 592 653 589 793...
 Planckova konstanta $6.626\ 070\ 040 \cdot 10^{-34}\ \text{J s}$



www.periodni.com
© 2017 Eni Generalić

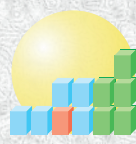
VODIČ ZA URAVNOTEŽIVANJE REDOKS JEDNADŽBI

- Napiše se kostur reakcije
- Rastavi se redoks reakcija na parcijalne reakcije
 - Odrede se oksidacijski brojevi svakog atoma
 - Identificiraju se redoks parovi u reakciji
 - Kombiniraju se redoks parovi u dvije parcijalne reakcije
- Uravnoteže se atomi u parcijalnim jednažbama
 - Uravnoteže se svi atomi osim H i O
 - Uravnoteže se atomi kisika dodatkom H_2O
 - Uravnoteže se atomi vodika dodatkom H^+ iona
 - U baznom mediju, doda se po jedan OH^- na svaku stranu za svaki H^+ ion
- Uravnoteže se naboji dodatkom e^-
- Izjednači se broj izgubljenih i primljenih elektrona u parcijalnim reakcijama
- Zbroje se parcijalne jednažbe
- Skrati se jednažba

I na kraju, uvijek se provjeri uravnoteženost naboja i elemenata

www.periodni.com

PERIODNI SUSTAV ELEMENATA



www.periodni.com
© 2017 Eni Generalić

AGREGATNO STANJE (25 °C, 101 kPa)

Ne - plin Fe - krutina
 Hg - tekućina Ts - sintetski

SKUPINA (IUPAC 1985) SKUPINA (CAS 1986)

ATOMSKI BROJ SIMBOL PERIODA RELATIVNA ATOMSKA MASA

1 2																3 4 5 6 7 8 9 10 11 12										13 14 15 16 17 18																																																																					
1 IA IIA																3 IIB 4 IVB 5 VB 6 VIB 7 VIIB 8 VIII 9 IIB 10 IB 12 IIB										13 IIIA 14 IVA 15 VA 16 VIA 17 VIIA 18 VIIIA																																																																					
1	H	1.0079														2	He	4.0026																																																																													
3	Li	6.941	4	Be	9.0122											5	B	10.811	6	C	12.011	7	N	14.007	8	O	15.999	9	F	18.998	10	Ne	20.180																																																														
11	Na	22.990	12	Mg	24.305											13	Al	26.982	14	Si	28.086	15	P	30.974	16	S	32.065	17	Cl	35.453	18	Ar	39.948																																																														
19	K	39.098	20	Ca	40.078											21	Sc	44.956	22	Ti	47.867	23	V	50.942	24	Cr	51.996	25	Mn	54.938	26	Fe	55.845	27	Co	58.933	28	Ni	58.693	29	Cu	63.546	30	Zn	65.38	31	Ga	69.723	32	Ge	72.64	33	As	74.922	34	Se	78.96	35	Br	79.904	36	Kr	83.798																																
37	Rb	85.468	38	Sr	87.62											39	Y	88.906	40	Zr	91.224	41	Nb	92.906	42	Mo	95.96	43	Tc	(98)	44	Ru	101.07	45	Rh	102.91	46	Pd	106.42	47	Ag	107.87	48	Cd	112.41	49	In	114.82	50	Sn	118.71	51	Sb	121.76	52	Te	127.60	53	I	126.90	54	Xe	131.29																																
55	Cs	132.91	56	Ba	137.33	57	La	138.91	58	Ce	140.12	59	Pr	140.91	60	Nd	144.24	61	Pm	(145)	62	Sm	150.36	63	Eu	151.96	64	Gd	157.25	65	Tb	158.93	66	Dy	162.50	67	Ho	164.93	68	Er	167.26	69	Tm	168.93	70	Yb	173.05	71	Lu	174.97	72	Hf	178.49	73	Ta	180.95	74	W	183.84	75	Re	186.21	76	Os	190.23	77	Ir	192.22	78	Pt	195.08	79	Au	196.97	80	Hg	200.59	81	Tl	204.38	82	Pb	207.2	83	Bi	208.98	84	Po	(209)	85	At	(210)	86	Rn	(222)
87	Fr	(223)	88	Ra	(226)	89	Ac	(227)	90	Th	232.04	91	Pa	231.04	92	U	238.03	93	Np	(237)	94	Pu	(244)	95	Am	(243)	96	Cm	(247)	97	Bk	(247)	98	Cf	(251)	99	Es	(252)	100	Fm	(257)	101	Md	(258)	102	No	(259)	103	Lr	(262)	104	Rf	(267)	105	Db	(268)	106	Sg	(271)	107	Bh	(272)	108	Hs	(277)	109	Mt	(276)	110	Ds	(281)	111	Rg	(285)	112	Cn	(285)	113	Nh	(287)	114	Fl	(289)	115	Mc	(291)	116	Lv	(294)	117	Ts	(294)	118	Og	(294)

www.periodni.com